

## NOMENCLATURA

COMPOSTI BINARI	Nomenclatura tradizionale	Nomenclatura IUPAC
<p><b>REAZIONE CON OSSIGENO</b> (ossigeno sempre anione, metallo sempre catione)</p> <p><b>Met + O<sub>2</sub> = MetO</b></p> <p>Na + O<sub>2</sub> = Na<sub>2</sub>O</p> <p>Cu<sup>(+)</sup> + O<sub>2</sub> = Cu<sub>2</sub>O</p> <p>Cu<sup>(++)</sup> + O<sub>2</sub> = CuO</p> <p><b>NonMet + O<sub>2</sub> = NonMetO</b></p> <p>C<sup>(+2)</sup> + O<sub>2</sub> = CO</p> <p>C<sup>(+4)</sup> + O<sub>2</sub> = CO<sub>2</sub></p>	<p><b>Ossidi basici</b></p> <p>Ossido di sodio</p> <p>Ossido rameOSO (...OSO si riferisce sempre al numero di ossidazione più BASSO)</p> <p>Ossido rameICO (...ICO si riferisce sempre al numero di ossidazione più ALTO)</p> <p><b>Ossidi acidi o anidridi</b></p> <p>anidride carboniOSA</p> <p>anidride carbonICA</p>	<p><b>ossidi</b></p> <p>(MON)ossido di Disodio</p> <p>ossido di DIrame</p> <p>ossido di rame</p> <p><b>ossidi</b></p> <p>(MON)ossido di carbonio</p> <p>DIossido di carbonio</p>

<p><b>Non metalli con più numeri di ossidazione:</b></p> <p><math>\text{Cl} + \text{O}_2 = \text{Cl}_2 \text{O}</math></p> <p><math>\text{Cl} + \text{O}_2 = \text{Cl}_2 \text{O}_3</math></p> <p><math>\text{Cl} + \text{O}_2 = \text{Cl}_2 \text{O}_5</math></p> <p><math>\text{Cl} + \text{O}_2 = \text{Cl}_2 \text{O}_7</math></p>	<p>anidride IPOclorOSA</p> <p>anidride clorOSA</p> <p>anidride clorICA</p> <p>anidride PERclorICA</p>	
<p><b>REAZIONE CON IDROGENO</b></p> <p><b><math>\text{H}_2 + \text{Met} = \text{MetH}</math></b></p> <p>Con i metalli <math>\text{H}_2</math> funge da anione</p> <p><math>\text{Na} + \text{H}_2 = \text{NaH}</math></p> <p><math>\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2</math></p>	<p><b>IDRURO di Met</b></p> <p>Idruro di sodio</p> <p>Idruro di calcio</p>	<p><b>IDRURO di Met</b></p> <p>IdrURO di sodio</p> <p>DIidrURO di calcio</p>
<p><b><math>\text{H}_2 + \text{NonMet} = \text{HNon Met}</math></b></p> <p>Con i non metalli <math>\text{H}_2</math> funge da catione</p> <p><math>\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = \text{HCl}</math></p> <p><math>\text{H}_2 + \text{S} = \text{H}_2\text{S}</math></p>	<p><b>ACIDO ..... IDRICO</b></p> <p>Acido clorIDRICO</p> <p>Acido solfIDRICO</p>	<p><b>URO ..... di nonMET</b></p> <p>ClorURO di idrogeno</p> <p>SolfURO di di idrogeno</p>

<b>SALI BINARI</b> <b>(Sostituzione dell'idrogeno dell'acido con un metallo)</b> <b>= Met NonMet</b>	<b>Nomenclatura tradizionale</b>	<b>Nomenclatura IUPAC</b>
$\text{HCl} + \text{Na} = \text{NaCl}$ $\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}^{(3)} = \text{Fe}_2\text{S}_3$ $\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}^{(2)} = \text{FeS}$	Cloruro di sodio Solfuro ferrICO Solfuro ferrOSO	ClorURO di sodio TRIsolfURO di DIferro SolfURO di ferro
<b>ECCEZIONI</b>	<b>Nomenclatura tradizionale</b>	<b>Nomenclatura IUPAC</b>
<b>Ossidi di Azoto (sono 5)</b>  $\text{N}_2^{(+)} + \text{O}_2 = \text{N}_2\text{O}$ $\text{N}_2^{(++)} + \text{O}_2 = \text{NO}$ $\text{N}_2^{(+4)} + \text{O}_2 = \text{NO}_2$ Si comportano come anidridi: $\text{N}_2^{(+3)} + \text{O}_2 = \text{N}_2\text{O}_3$ $\text{N}_2^{(+5)} + \text{O}_2 = \text{N}_2\text{O}_5$	      Anidride nitrOSA Anidride nitrICA	      Ossido di DIazoto Ossido di azoto DIossido di azoto  TRIossido di Diazoto PENTossido di DIazoto

<p><b>Cianuri</b></p> <p>Sono considerati composti binari perché il gruppo -CN viene considerato unito</p> <p><b>HCN</b></p>	<p>Acido cianIDRICO</p>	<p>CianURO di idrogeno</p>







$\text{P}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = (\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_4) \text{HPO}_2$ $\text{P}_2\text{O}_3 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$ $\text{P}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} = (\text{H}_6\text{P}_2\text{O}_6) \text{H}_3\text{PO}_3$ <p>Anidride fosforica</p> $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = \text{HPO}_3$ $\text{P}_2\text{O}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{PO}_3$ $\text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{H}_2\text{O} = \text{HPO}_4$ <p><b>Boro</b></p> <p>Anidride borica</p> $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} = (\text{H}_2\text{B}_2\text{O}_4) \text{HBO}_2$ $\text{B}_2\text{O}_3 + 3 \text{H}_2\text{O} = (\text{H}_6\text{B}_2\text{O}_4) \text{H}_3\text{BO}_2$ <p><b>Silicio</b></p> <p>Silice o anidride silicica</p> $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SiO}_2$ $\text{SiO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SiO}_2$	<p>Acido META fosforOSO</p> <p>Acido PIRO fosforOSO</p> <p>Acido ORTO fosforOSO</p>   <p>Acido META fosforICO</p> <p>Acido PIRO fosforICO</p> <p>Acido ORTO fosforICO</p>   <p>Acido META borICO</p> <p>Acido ORTO borICO</p>   <p>Acido META silicICO</p> <p>Acido ORTO silicICO</p>	